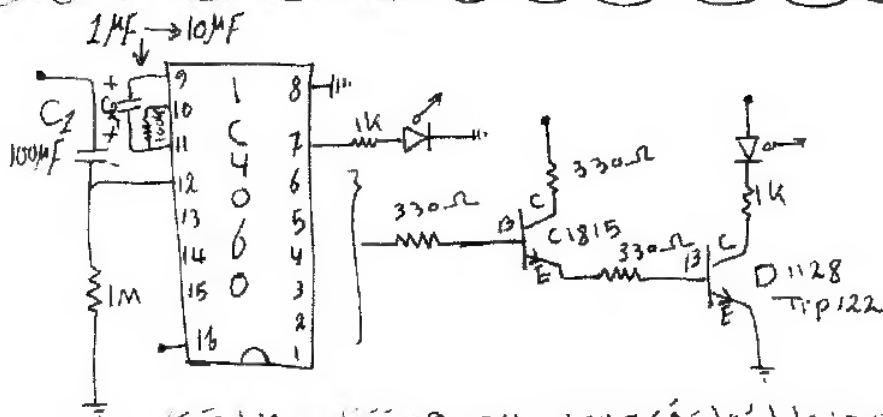
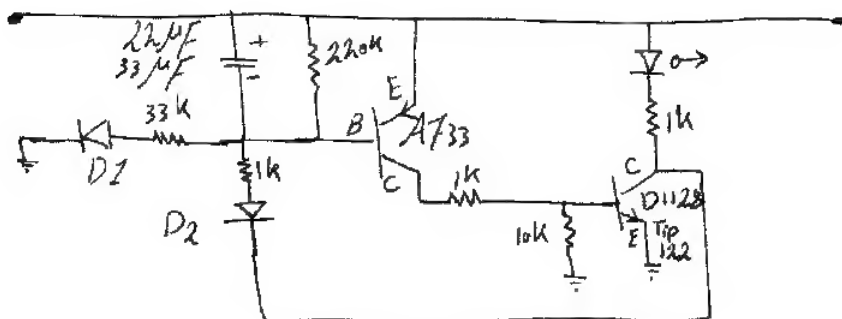
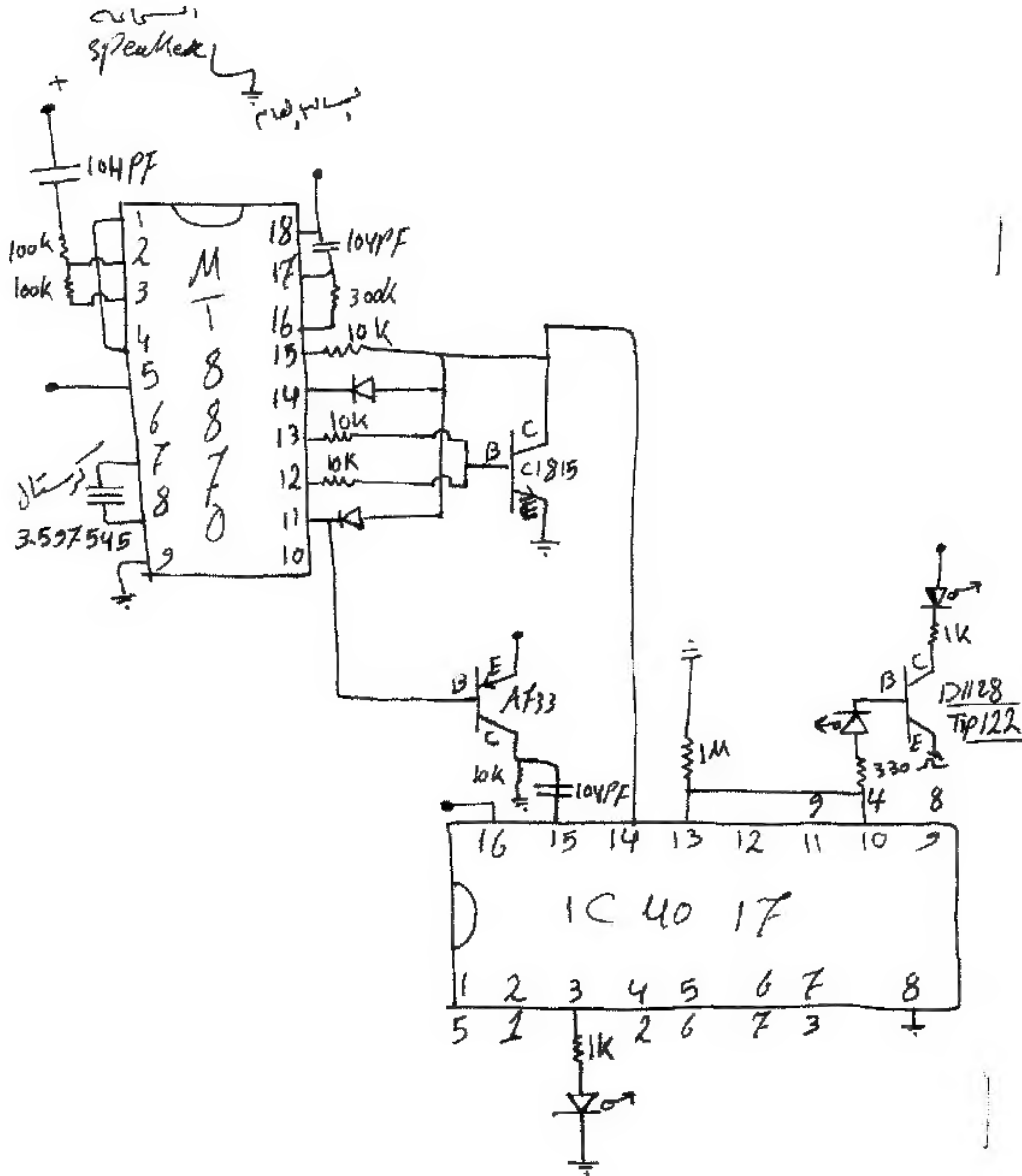


Data Bank all

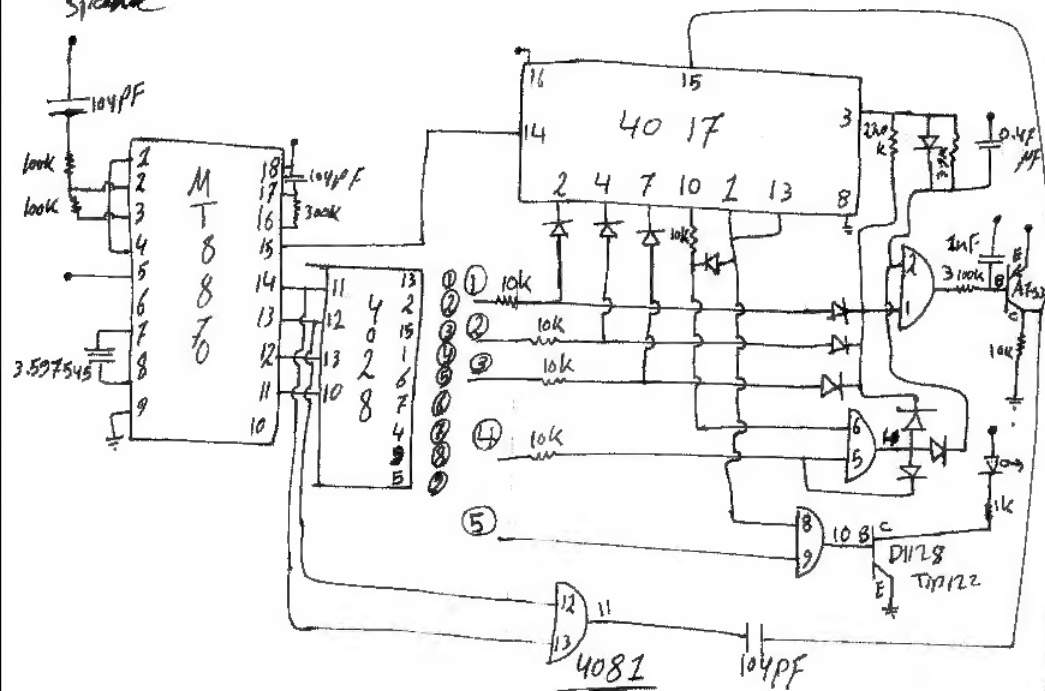


تعلیٰ ہذا لہذا نیزہ التوفیق ہے بدون مساعی وہی تفاوت فی الوقت

ص ب رقم الحنف 2C



specific



خطوات العمل للاستاذ (عند التبريد) - 1103

نوع 85 غرام من نترات الصوديوم [ السداد المودون ]  
او 101 غرام من نترات البوتاسيوم [ السداد البوتاسيوم ]  
او 80 غرام من نترات الأمونيوم [ السداد الأزرق ]  
أو 98 غرام من كلوريد البكتريك -  $H_2SO_4$

ملاحظة - نترات البوتاسيوم نثر جفها لا تكون أقل من (23٪)

النتائج معناه - عند تبريد مركز 185  
ملاحظة - عند التبريد لنرى في الأجزاء المحيطة المائلة إلى اللون البني  
بعضاً منها تكون (عند التبريد) نظير الماء (الغاز)  
إذا كانت نترات الأمونيوم قليلة التزجج نقولها بجرم التبريد.

\*\*\*\*\*

(تجربة عالية) التركيب وتحسين المادة.

قانون التكرار، التحسين

(1) الكثافة =  $\frac{\text{الوزن}}{\text{الحجم}}$  = الكثافة الجديدة

(2) الكثافة =  $\frac{\text{الكثافة الأولى} \times \text{الكثافة الجديدة}}{\text{الكثافة الأصلية}}$  = الكثافة الأولى

(3) إذا أردنا تركيز مادة بأضافة نفس المادة المركزة 100٪

الكثافة المطلوب =  $\frac{\text{التركيب الأول}}{100}$  = الكثافة المطلوب

(4) ~~تجربة~~ تحسين المادة مركزة إلى أضافة الماء إليها

الكثافة الأول = الكثافة المطلوب  
التركيب الأول

(4) قانون التركيز بالتبخير

الكثافة المطلوب =  $\frac{\text{الكثافة الأول}}{\text{الكثافة المطلوب}}$  = كمية الماء التي يجب تبخيرها (بما التقط)

②

مثال ① وزن سكر في الهيدروكسيد (H2O2) 12 غرام  
 حجم سكر في الهيدروكسيد 10.5 ملل  
 الكثافة =  $\frac{12}{10.5} = 1.14$  في الكثافة الجديدة

$$\text{الكثافة} = \frac{12}{10.5} = 1.14 \text{ في الكثافة الجديدة} \quad (1)$$

$$\text{الكثافة} = \frac{1.14 \times 35}{1.12} = 35.6 \text{ في الكثافة الأولى} \quad (2)$$

③ مانع كمية الماء التي يجب تبخيرها.

$$\text{الكثافة المطلوبة} - \text{الكثافة الأولى} = \frac{35.6 - 50}{50} = 0.28 \text{ لكل ملل}$$

$$(4) \quad 10.5 \times 0.28 = 2.94 \text{ هذا الذي يجب تبخير}$$

$$10.5 - 2.94 = 7.56 \text{ هذا يبقى معنا في الدرع}$$

مثال ② هيدروكسيد (H2SO4)

الوزن 10 غرام  
 الحجم 20 ملل

$$\text{الكثافة الجديدة} = \frac{10}{20} = 0.75 \text{ G cm}^3$$

$$\text{الكثافة} = \frac{0.75 \times 98}{1.84} = 39.94 \%$$

مثال ③ تركيز مادة بأخافة نفس المادة المكونة

لدينا 40 كبريت في مركز 140 ولدينا 80 كبريت في المركز 100

نريد أخافة 40 كبريت في مركز 100 إلى 80 كبريت في المركز 140 من خلال ذلك

40 كبريت في المركز 140

$$0.5 = \frac{40 - 60}{60 - 100} \text{ في الكثافة المطلوبة أخافة} = \text{الناتج} \times \text{كثافة}$$

للمادة الموجودة في العبارة.

مثال ④ مانع التخفيف إذا أردنا تخفيف الإصاصة بأخافة الماء الباردة.

كثافة المطلوب 7.25 في تركيز أولي 140

$$\frac{25 - 40}{25} = 0.6 \text{ في كل ملل}$$

③

① محضر

عقدت برسيه الاستدعاء النسب  
 10/10 لثقة 10/10 حيدر لثقة  
 استن 10/10 حلات  
 135 199 137

او غير كدليل

160

⑥ نفع الاستدعاء في كاسر حاجي داخل حمام حاجي ثم نصف الى برسيه الحيدر لثقة

تدلي مع التقلب على درجه 15 - 20

② وبعد الانتهاء من اعادة حجر البرسيه الحيدر لثقة تدلي بامانة لثقة الحيدر لثقة تدلي

تدلي مع التقلب على درجه حرارة 30 - 50 بعد الانتهاء من حجر الحيدر لثقة

تجد لبرسات بيرضا اللون تصير برسيه الاستدعاء وبعد امانة الحيدر لثقة تدلي  
 5 دقائق ثم تترك المحلول لمدة 1/2 ساعة او اكثر حسب شكل برسيه الاستدعاء

وتكون تكون برسيه الاستدعاء على شكل عجينة شبه IC CRAG

③ بعد ذلك نضيف الى المحلول كربونات البوروم بنسبه 1/2 كربونات البوروم

و 98 ما (أي لكل لتر نضع 30 غرام) وبعد ذلك نرشح والذره يبقين على

ورقه الترشيح  $Na_2CO_3$  نجفقه وبعد ما نجفك نجفك نأخذ كعبه حجره بعد امانة

ونشعل بالكرست اذا اشتعل يكون اما مرطب او الولا غير جوده واذا انقضى مدلياً مدلياً

ونشعل في الشبكات مثل وضع تدلي على قبة المنزل او تحت عجل السياره

فتمت تلك المدينه 99

الهكسامين - استخلاصه من اتراتس الفصح الأبيض او اتراتس [Fildr bowl]

لنحرق الفصح الأبيض جيداً ونذوبه في الماء او كعبه ممكنه على النار بعد الزمان

الأترا من الماء على النار نرشح الذي يترك ونبخذ على النار حتى يتشكل كما شكل لبرسات

عجينة نتركه حتى يجف تماماً وهو الهكسامين 99

② محضر

عقدت برسيه الحيدر لثقة النسب

هكسامين 100 غرام  
 برسيه حيدر لثقة 135  
 ملح ليون 21 غرام  
 100 135 100

مستحق



① نضع 45 جرام من بركيد هيدروكسيد في كأس زجاجي ثم نضيف إليه هكسانيد الطحون جيداً قليلاً قليلاً مع التقليب والنا كد بأن الهكسانيد يذوب في الماء بركيد هيدروكسيد مع ضبط درجه الحرارة بين 20 - 25

② ثم بعد ذلك نضع ملح الليمون الطحون جيداً قليلاً قليلاً مع التقليب والنا كد من 20 - 25 ويدر بركيد هكسانيد بركيد هكسانيد على شكل عسلية التقليب .

③ نضبط طرد 45 دقيقة بعد انتهاء اتمام ملح الليمون .

ملاحظة : عند استخدام هذا التحليل نضبط درجه الحرارة بين 30 - 40  
 ④ ثم نترك المحلول لتدريجاً في مساحة 1/2 ساعة في حمام مائي من 20 - 25 حتى يتكون كل بركيد هكسانيد على شكل عسلية بدياً

⑤ بعد ذلك نغادر باكمبربات دار (BH) ثم ندرج ونخفف .  
 ملاحظة : في حينه لا نترك بلورات بركيد الهكسانيد لأي سبب من الأسباب في هذه الحالة نضيف 1/2 غرام من كل النيزيك (HNO<sub>3</sub>) ونتركه فترة من الزمن  
 يتشكل بركيد هكسانيد . 54

~~تحضير الأرد أكس (RDX) من 1~~ ①  
 النسب : 6120 كل نيزيك HNO<sub>3</sub> تركب 185  
 70 غ هكسانيد H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

① نضع كل نيزيك 120 غ في كأس زجاجي ونضع الهكسانيد قليلاً قليلاً مع التقليب وبعد ذلك أي ضيفات نضع المحلول على انقار لمدة 10 دقائق وتكون درجه الحرارة من 50 - 60 لا تدرج الا نضع اكثر من هذه الازمة مع التقليب وبعد ذلك أي ضيفات تنهي 10 دقائق نقوم برفع درجه الحرارة إلى 75 ويدر بركيد هكسانيد أكاسي من على النار ونضع عليه ما بمقدار 750 ملل ماء بارد وبعد ذلك ندرج التحليل ونخفف . 54

5

طريقة تحضير الهيدرازين في المختبر

75 غم هيدروكلوريك (HCl) جاف  
 5 غم جلاتين (في صانع البلاستيك)  
 85 مللتر استند  
 50 غرام غاز أمونيا أو 50 مللتر

نضعنا 5 غم من الجلاتين في وعاء التحضير ثم أضفنا إليه 5 غم استند  
 ثم نضيف 50 مللتر أمونيا دفعة واحدة ثم نتركه حتى يذوب الجلاتين

ونضيف 75 غم هيدروكلوريك في وعاء مع إنتعاب  
 في نهاية المحلول يتكون المحلول منه سم مالح الطعام + هيدرازين + ماء  
 بالتخفيف في الماء على درجة حرارة 100/ هذا وقتا يتغير  
 وبالتشبع يبقى مالح الطعام على ورقة التشبع والذي ينزل  
 في الاناء هو (الهيدرازين) ٥٥

~~طريقة التحضير~~  
 (تحضير الفينول)

اولاً اذا لا يوجد عندنا (فينول) نقوم بتحضيره

① نضع 20 جبه اسبرين ونطحنهم جيداً ثم نضيف عليهم 120 مللتر من  
 الكحول الايثانول (سبرين) ثم نقرب جيداً ونرشح هذا المحلول  
 والناج نخرجه و نلصق بهما الحصل على الفينول النقي من 5 غم - 8 غم

ملحوظة الأبخرة التي تخرج من الفينول

اننا نعمل هذه البكرات مكره و بحرص

استنأصها!

٥٩



تخفيف هذه الكبريت : سمه انساب  
الطريقه العاديه

عنه كبريتك 23 غ 1.98  
عنه تزييتك 58 غ 1.65

① خذ كأس زجاجي وضع فيه هذه الكبريتك 23 غ ثم نضع عليه 9.5 فينول  
ونقلب حتى يذوب ثم نضع في حمام مائي على النار لمدة  $\frac{1}{2}$  ساعة

② ثم نضع هذا المحلول على ~~قطعة~~ قطعة خشبية ~~من الجوز~~ حتى لا يبرد من أسفل.

③ ثم نضع عليه دفعة واحدة هذه التزييتك 58 غ (وليس خمر) فتخرج  
غازات هذه التزييتك لونها هراء الكبريتي سائل إلى اللون البلي

ننتظر حتى نخرج الغازات (لا تستشق هذه الغازات لأنها سامة وسامة).

④ نأخذ أكاس بعد ما زهبت الغازات ونضعه على النار لمدة  $\frac{1}{2}$  ساعة  
مع التحريك.

⑤ وبعد ذلك ننزله على النار ونصب عليه ~~65~~ بالله ماء بارد

فتكون بلورات هذه الكبريت.

⑥ بعد ذلك خذنا على النار مباشرة لمدة (5-10 دقائق) ~~التي~~

لإتمام التفاعل.

⑦ وبعد نقوم بعملية التسخين ثم نخفف على الشمس. ٢٢

ملاحظة : إذا كان الفينول جليظ فنسخنه في حمام مائي حتى  
ينضهر ثم نأخذ الكمية المطلوبة.

الملاحظة - تذاب تحت ( أكسيد البكتريه ) ( 502 ) را الاقل ان يكون نوعه بارد

100 غم خمسة كل النار ثم تتركه يبرد قليلا فلهذه 10 غم بودرة الطينوم  
ثم نضيف الي هذا الخليط 40 غم بيكسيد الهيدروجين والأكسيد من 50 - 70  
أكثر من هذا يكون خليط متفجر ثم قلنا هذا الخليط جيد مع بعضه البعض  
ثم يضاف مادة محترقة أو حافض عسكري بدون مادة باردة .

\*\*\*  
بيكسيد الهيدروجين - يتفاعل مع نواع المواد الحفوية لذلك يجب لتطهير الجبهة قبل  
وضع البيكسيد بها .

⑤ يجب أولاً زيادة تركيز البيكسيد بالتخفيف على النار

① بيكسيد هيدروجين ترك 70 ٪ 17 غم + نترات امونيوم 67 غم  
+ بودرة الطينوم 11 غم + كبريت اخضر (سماد زراعي) 5 غم  
(توتة 2 من T.N.T)

هـ يخلط الجميع مع بعض ثم تصنع الخليط ثم بيكسيد الهيدروجين وخليط جيداً

② بيكسيد هيدروجين ترك 70 ٪ 3 غم + بودرة الطينوم 9 غم  
+ نشاء خشب 1 غم

③ نترات امونيوم 12 غم + بيكسيد ترك 3 غم + بودرة 2 غم

④ بيكسيد ترك 3 غم + كلورات بوتاسيوم 12 غم + بودرة 2 غم + كبريت اخضر  
زراعي 1 غم

⑤ بيكسيد ترك 4 غم + استيرن 1 غم + تيكس 100

⑥ بيكسيد ترك 4 غم + استيرن 1 غم + بودرة 1 غم

⑦ بيكسيد ترك 3 غم + نترات امونيوم 12 غم + جبه سوداء 2 غم

⑧ كلورات بوتاسيوم ارميديوم 48 غم + 6 غم غل فليبيجي + صيدور 66

توتة أكثر من 2 من T.N.T مركب

⑨ كلورات بوتاسيوم ارميديوم 40 غم + 3 غم غل فليبيجي

⑩ بيكسيد ترك 4 غم + جبه سوداء 1 غم

لقد ملاحظنا هذا الخليط كلما ازداد ~~تحت~~ تحت يديه اذا دلت  
قوته تقديراً 3 من T.N.T



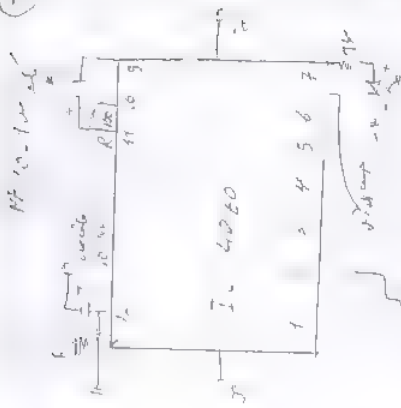


GCm3 1.42	°8	7	H <sub>2</sub> O	
GCm3 184	°340	36	H <sub>2</sub> O	
GCm3 119	°61	37	H <sub>2</sub> O	
GCm3 0.68	°58	133	H <sub>2</sub> O	
GCm3 1.12	°100	137	H <sub>2</sub> O	
GCm3 1.1	°114	140	H <sub>2</sub> O	
GCm3 0.79	°78.3	140	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
GCm3 2.4	°83	194	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
GCm3 1.78	°192	143	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
GCm3 0.84	°56	7.99	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	الاستون
GCm3 0.8	°45	1.37	CH <sub>2</sub> O	الفورمالدهيد

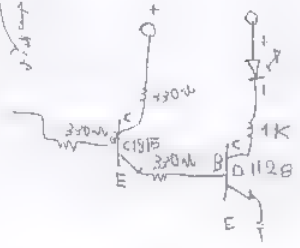


دوره 4500

11



(14)



ردیف	شرح
1	...
2	...
3	...
4	...
5	...
6	...
7	...

$$\frac{1.75}{1.75} = 1$$

ملاحظه - القدر استور العنصر نعليه بالكنس عند الحاجة في الجود  
ملاحظه ايضا R K 100 و R K 150

الجدول التالي (7) يوضح الجدول الزمني للعمليات

ويستغرق في بعض العمليات

تأخذ هذا الوقت ويكون مثلا (3) دقائق و 28 ث و 35 دقائق

و صرح كبح هو عمل (1) الدقائق منها 10 ث و 10 ث

إذا الوقت الذي يأخذ عمل (1) في بعض العمليات منها 10 ث و 10 ث

الوقت الذي يأخذ عمل (1) في بعض العمليات منها 10 ث و 10 ث

الوقت الذي يأخذ عمل (1) في بعض العمليات منها 10 ث و 10 ث

الوقت الذي يأخذ عمل (1) في بعض العمليات منها 10 ث و 10 ث

الوقت الذي يأخذ عمل (1) في بعض العمليات منها 10 ث و 10 ث

الوقت الذي يأخذ عمل (1) في بعض العمليات منها 10 ث و 10 ث

ليست إلى اليوم (مستوى دقة وتوقيت العمل).

$$\text{دقة Shift} = 4 \times 90 \div 60 = 6$$

$$\text{دقة Shift} = 4 \times 90 \div 60 = 6$$

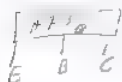
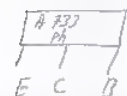
ملاحظه - تكتب في ثانيتين

في كل دقيقة دقة ثانيتين

(12)

للمنطقة C حيث تكون المقاسات SC أكثر من مجموع المقاسات  
في المنطقة E حيث تكون المقاسات أقل من مجموع المقاسات

A 733 PNP  
SC 5588



C1815 NPN

C548 B

9016

9011 G

C8901, H



C1815 NPN

C458 C

536

C829

C380

BS458 B



الحالات التي تحدث في مقاومة الحمل

- 1- في حالة الحمل المتزايد (مقاومة الحمل المتغيرة) في المقاومة المتغيرة
- 2- في حالة الحمل (التيار) المتزايد في المقاومة المتغيرة
- 3- في حالة الحمل المتزايد في المقاومة المتغيرة
- 4- في حالة الحمل المتزايد في المقاومة المتغيرة

الحالة 1: تقيس السلك بالأمم

الحالة 2: التغير في السلك بطارية 12V

الحالة 3: التغير في السلك بطارية 12V

الحالة 4: التغير في السلك بطارية 12V

الحالة 5: التغير في السلك بطارية 12V

الحالة 6: التغير في السلك بطارية 12V

الحالة 7: التغير في السلك بطارية 12V

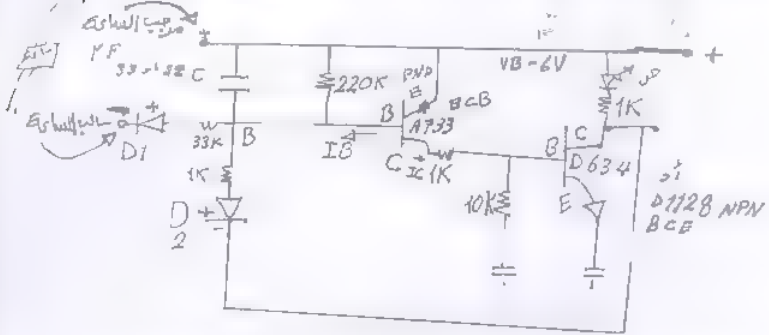
٣) معادلة الدائرة بالحدود وضع سلك (الموزع مع سلك الدائرة) مع طرفي

أجهز مع رجل 12 في IC  
 \* قياس الجهد (A) وضع جهاز أقيمت له سلك الدائرة ، التوازي ، التوازي ، التوازي  
 عند هذا الجهاز بعض البطارية سلك الجهاز بعض البطارية

شركة نوتية ، ليرة 99 F - Casio باستخدام البطارية

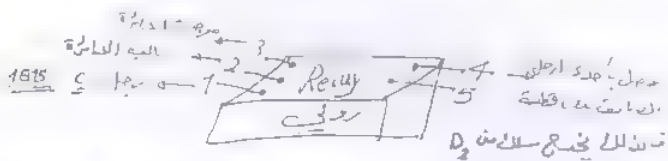
تدبره باستخدام البطارية Casio Data Bank

أر ، كانت البطارية اجلية تستخدم 22 أو 33 كالتة ، NF  
 \* \* \* \* \* = = = = = خذ = = = = = NF كالتة



سلك الجهد ، إذا أردت وضع (رمز) في الدائرة 24 سلك 3/4

C1815 دور لك الخا ج س D2 إذا ربي C اخذ  
 بك رجل في رجل في هذا المرحله :

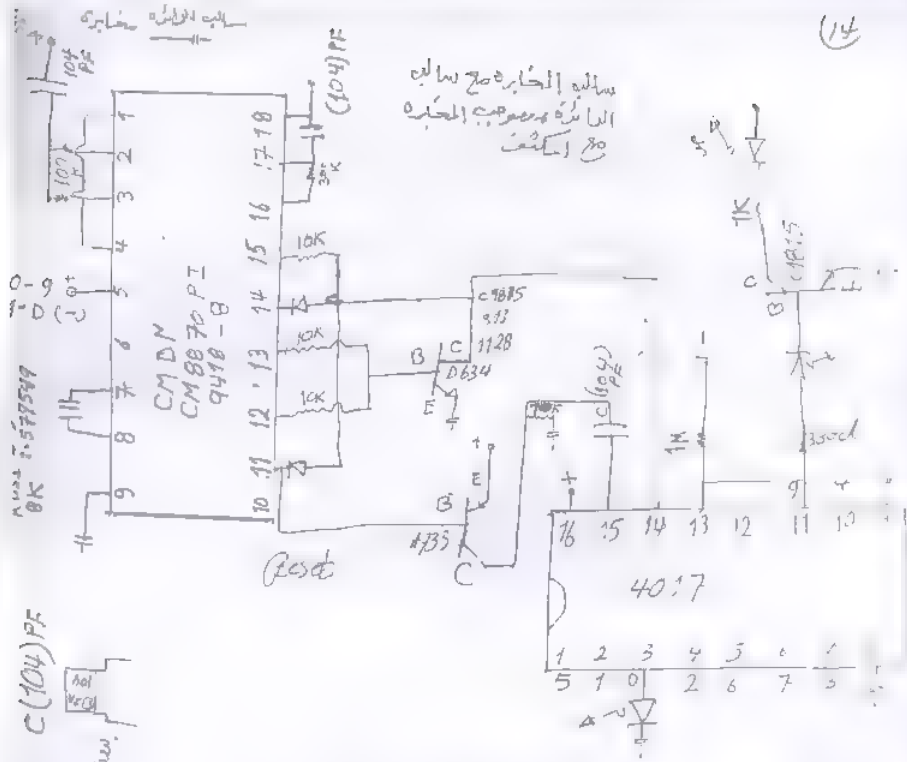


اللون	اللون الأول	اللون الثاني	اللون الثالث
أبيض	0	0	0
أصفر	1	1	1
أخضر	2	2	2
أزرق	3	3	3
أحمر	4	4	4
بنفسج	5	5	5
بني	6	6	6
سود	7	7	7

أر ، ربط البطارية  
 أو سلك بزر يد لقمه  
 أو سلك البطارية على التوازي  
 سلك البطارية على التوازي

أر ، ربط البطارية  
 أو سلك بزر يد لقمه  
 أو سلك البطارية على التوازي  
 سلك البطارية على التوازي

بالله الخابرة مع سالك  
الناشرة بمصر يجب المحنة  
مع الكلف



C = 15 and 14  
B = 12, 13

التيار الكهربائي

- \* 1101
- # 0011
- # 1011
- B 0111
- C 1111
- D 0000

- 1 1000+
- 2 0100
- 3 1100
- 4 0010 x
- 5 1010 x
- 6 0110
- 7 1110
- 8 0001 x
- 9 1001 x
- 0 0101

1 →

10K

الأمبير / البطارية  
الحلقة / الحاسوب  
الكود / البيانات

ph<sub>473</sub>  
ECB  
4737  
Q

(15)

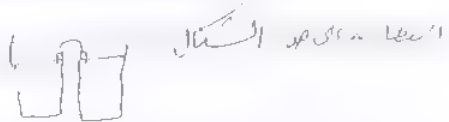
١) نضع جميع المثلثات قبل العمل وأولاً نضعه [ ( ) ]

نضعه الصافي كذلك بدون قاطبة

ثم نضع سلك معاً وجعلت في سلك السلك

في سلك السلك الصافي في سلكه ووجدنا في سلكه

في سلكه سلكه في سلكه ووجدنا في سلكه



في المقاطعة بالنسبة للأسلاك  
بالأدوم

4.2 أو 4.8

سلك البغارية في لوحة

2 - سلك الصافي في الدرع

3 - سلك الصافي في الكنت

١٠ - سلك الصافي في الدرع

١١ - سلك الصافي في الدرع

١٢ - سلك الصافي في الدرع

١٣ - سلك الصافي في الدرع

١٤ - سلك الصافي في الدرع

١٥ - سلك الصافي في الدرع

١٦ - سلك الصافي في الدرع

١٧ - سلك الصافي في الدرع

١٨ - سلك الصافي في الدرع

١٩ - سلك الصافي في الدرع



1. جود البوریا فی الجوانب الأتية مقلداً عند تقنين 10 ألو حصة البوریا (10)  
 لصدر كسولاً واحداً ثم ... (نظمت إليه) ...  
 البوریا ...

البوریا في الجوانب  
 ... + نترات البوتاسيوم 1/2 + بودرة ...

(2) بودرة نترات البوریا 1/2 + بودرة الميخام 1/4 قودرة TNT 1.5

(3) نترات البوریا 1/4 + نترات ...  
 ...  
 ... 190 حجم نيتري 1/5 ...  
 (4) نترات ... 190 + حجم نيتري 1/5 ...  
 + بودرة الميخام 1/4

\* \* \* \* \*

... نترات البوتاسيوم  
 (1) ... TNT 1.3 ...  
 ... TNT 1.5 ...  
 (2) ... TNT 1.1 ...

...  
 ... TNT 1.4 ...  
 ... TNT 1.5 ...

...  
 ... TNT 1.8 ...  
 ... TNT 1.2 ...

~~...~~

\* \* \*

... القودرة ...

...

...

1

ادرس (180 + 150) / 20 = 16.5 - 16.5

في (1) المكون 145 + 145 = 290

في (2) المكون 145 + 145 = 290

في (3) المكون 145 + 145 = 290

في (4) المكون 145 + 145 = 290

مع الخلية لأن سوف يعلق ويتحول إلى عينة (شذات الأوسوم)

جاءت



في (5) المكون 145 + 145 = 290

في (6) المكون 145 + 145 = 290

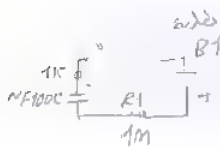
في (7) المكون 145 + 145 = 290

في (8) المكون 145 + 145 = 290

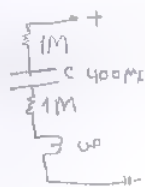
في (9) المكون 145 + 145 = 290



في (10) المكون 145 + 145 = 290



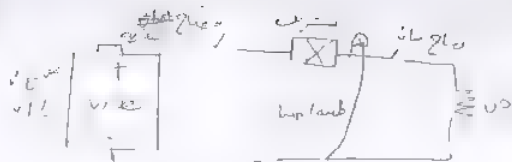
(A)



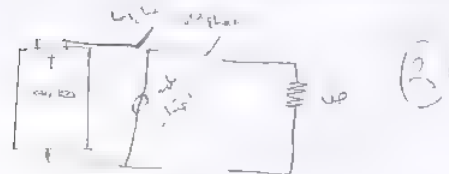
(B)

في (11) المكون 145 + 145 = 290

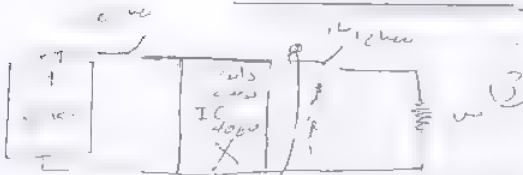
(1)



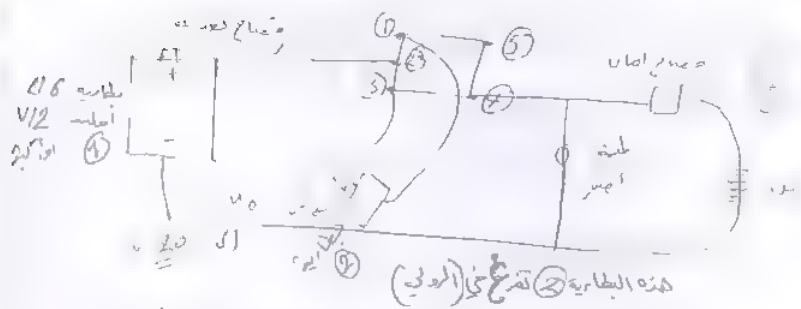
(التيار الكهربائي)



(2)



(3)



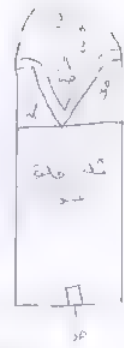
هذه البطارية (2) تفرغ على التوالي

إذا كانت البطارية تفرغ على التوالي، فإنها تفرغ أسرع من البطارية الواحدة. هذا لأن التيار الكهربائي يتدفق من البطارية الواحدة إلى البطارية الأخرى، مما يؤدي إلى تفرغ البطارية الأولى أسرع من البطارية الثانية.

(10)



ملاحظة: زيادة كثافة الكتلة عند طرف  
استخدام طانة صخرية  
① استخدام بيت أو بطن  
جارية أو سبيل للوجه  
الهندسية التي يدرجها  
تتوافق في قدرتها على  
الاحتراق  
② تحديد ما في الخاص



X X X X X X X X X X

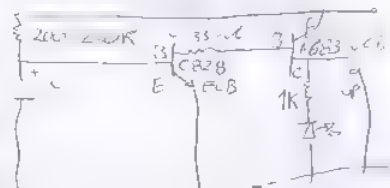
8	9	4	7	2	3	1	6	5
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د
د	د	د	د	د	د	د	د	د

X X X X X X X X X X

مساحة (1000) (1000)

51 220 20

الارتفاع الجارية  
الارتفاع الجارية



(9)

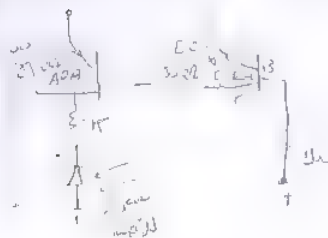
(C)

خالت نقل بقطع (الان) (او بغيرها من)

الان بغيرها من

(C)

504  
503  
502

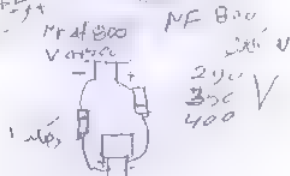
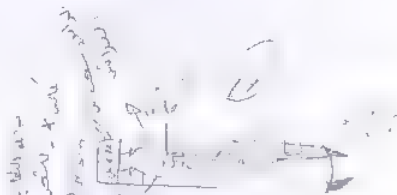
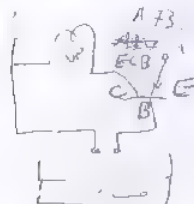


الان بغيرها من

(C)



(C) الان بغيرها من





- ولسم يلب الزعم المرفوع -

«قوانين التلذذ والتخفيف والكثافة»

$$(1) \text{ الكثافة} = \frac{\text{الوزن}}{\text{الحجم}}$$

$$(2) \text{ التلذذ} = \text{التلذذ} \times (\text{الكثافة الجذبية} - 1)$$

$$(\text{الكثافة الألفية} - 1)$$

ملاحظة: الكثافة

(3) قانون أخذ للكثافة، إذا علم التلذذ الجديد:

$$1 + \frac{(\text{التلذذ القديم} \times (\text{الكثافة الجديدة} - 1))}{\text{التلذذ القديم}}$$

(4) إذا أردنا تركيز مادة باوجامة ضمن المادة المركزة

100%، اليها نستخدم القانون التالي:

$$\text{التلذذ المطلوب} - \text{التلذذ الأول} = \text{كمية المادة القديمة}$$

$$100 - \text{التلذذ المطلوب} = \text{كميتها / ملاحظة}$$

(5) لتعريب أو تتركب أو تتركب الماء إليها، نستخدم القانون التالي:

$$\text{التلذذ الأول} - \text{التلذذ المطلوب} = \text{كمية الماء القديمة / ملاحظة}$$

التلذذ المطلوب

$$\text{التلذذ المطلوب} - \text{التلذذ الأول} = \text{كمية الماء القديمة / ملاحظة}$$

التلذذ المطلوب

(7) إذا أردنا تركيز مادة ما بأوجامة، نستخدم القانون التالي:

$$\text{التلذذ المطلوب} - \text{التلذذ الأول} = \text{كمية المادة القديمة / ملاحظة}$$

The diagram shows a rectangular structure with internal divisions. On the left, a vertical rectangle is divided into two horizontal sections, with the label 'f' in the lower section. To the right, a larger rectangle is divided into a top section and a bottom section. The bottom section is further divided into two vertical columns. The left column of the bottom section contains the label 'f', and the right column contains the label 'g'. Above the bottom section, there are several curved lines and labels, including 'g' and 'f'. The entire diagram is drawn with dashed lines.

أذا نزلت طارئة (2) فمضجك بخسوة

[illegible]

دادا اردنا قضيتهم معاً  
 وفتح الحكم مع المعطى ضد  
 مادد انحصار (بما لكس) او شاي كذا  
 لعل على اسلاكس جودة وبعثهم  
 منزع السام لكس من اهل  
 اراد اردنا سال

والا لو حيت فراحيات في العسر  
 بعد مع الحتم وما قد الشنا  
 على هذه نفع الحكم الوضوكل  
 للبلد (passport)

لحاز منيف الدال وهو نوع  
 بالبلد لكس (مفيل)  
 اذا اردنا ننزع حلة الحاز  
 اما اذا كان الحبل الحكم حيز ما نهلا نطيف

بسم الله الرحمن الرحيم

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

الحمد لله الذي هدانا لهذا الذي كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله

\* ① سم السم القاسم أو البوتولونيوم وهو سم برتقالي.

هو جزيء مضغوط بالحرارة العالية إذا وصلت  $100^\circ\text{C}$  إلى صدفة (40) كافية لتعطيم السم.

4 - يضاف من الأندلوجة الجرثومية لأنه يتيح من البكتيريا لأجل أن تنمو هذه البكتيريا تحتاج إلى 4 الرضخ والطعام وجو حالي.

5 - كداع لهذا السم (كسفين موهن).

6 - المبركة الثالثة: من (12) من المليون إلى (28) من المليون

يعني (30) ملتر كافية لقتل (60) مليون من البشر

7 - زمن القتل من (3) أيام إلى (6) ليال من الاستشفاء أقل بكثير من ذلك.

{ من (3) إلى (5) ساعات }

8 - مقدار الأضرار: من (12) إلى (36) ساعة من تناول.

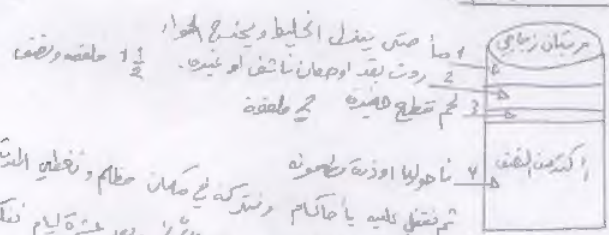
وهي: 1 - الغثاء - القيح - شلل العضلات - استساق حرقص العين.

- جروح شديد - حقوه الباع - تمدد الصوت واختفائه

- التهاب اللسان - ارتخاء الرقبة - نزول سائل من الفم

- الأنف - الموت (هذا بالنسبة للاستشفاء)

\* طريقة التحفيز \*



ثم يغلي عليه يا حاتم رستكة في مكان حطام وتغلي الشمس

حين يكون رافقن كما دبره 90  $^\circ\text{C}$  وبعد عشرة ليال نكدة ويكس

هنا 4 حطام الرستكة من تحت السم

ولا بد من استعمال (قنارات - كمادات - قن) لا يدخل هجرم الهواء.



4) اسم زيت بدنة الخنزير (الماسية) Richm

- بعد التعامل معه يجب ازالة الفخاريات والقنبر.  
 - 20 بذرة تعادل 400 مله (البلاغ) للقطر 7 بذرات الميهه قليلة (10 قطرات ميهه ميهه).  
 - 100 الفيل من (4 الى 14 يوم) المستشاهه في ال 10 يوم.  
 - الانماء فتنه في - الامام في الميهه - طمس - ميهه بديرة - ابراهيم معصيه  
 بالدم - هرقا في الحلق - توقف الجهاز الهضمي - الموت.

\* طريقه القليله

① ما جازونا وعين ما نذرع الخروع وقشرها.

② تمأخذ هذه البذور طحناً جيداً (طحن يدوي) دس كدسائي ثم يصنع معاً زيت

تم هذا العجيب المكون (داخل مرتبان زجاجي اولاسي)

(3) مع (4) أصل لُطِيف وزن الزور من الأسفون ككلمة لُطِيف لُطِيف لُطِيف

حیدر علی خان (72 سالہ) والا قتل کر کے فرار ہوئے

إلى آخره خلافاً (في المسألة) وبعد ذلك تدرسه وأنتك السائل الجليل وأخبر

[illegible]

(4) صنع هذه النجاسة داخل المربع

(5) شهر ربيع الثاني سنة ١٢٨٥ هـ

الاستون  $C_3H_6O$

لأستاذي العزيزة بعدة

(6) الراسية لا يذوب في

مكذوب في الرسم

(7) ٤٧٢ بحقه وصال بعد (7) سالان ارباب خود

$$\chi(\mathbb{C}P^2) = 3$$

٥) يباع في الصيدليات تحت اسم (castor oil) لاسيما في

دعای مهدی در بیان البطن

⑤ \* نسم السيانيد (cyanide (cn يستخدم في تنظيف وتخليق العادن مثل الفضة  
 وهي مادة الخطاط الخطائ والفضاء الكهوايه ويوجد كيد للكسرات  
 والغازات لونه ابيض .

تحضير السيانيد البوتاسيوم  $K_4Fe(CN)_6$

- ① اخذنا 10 غم كبريتات البوتاسيوم مع  
 ② 10 غم حمض نيتري ③ 5 غم هيدروكسيد  
 ④ 5 غم يوريا 46  $CO(NH_2)_2$

ثم نخلطهم في قارورة معقنة ونسحقه على طبق معقنة بدلاً من سحق الخليط  
 ونجعله يبرد في نار هادئة ننتظر حتى تتغير لواناً وننزل الخليط في برود  
 ثم بعد ذلك نضيف عليه الماء حتى يكون المحلول مركزاً ونضيف  
 جيداً ثم نسلطه والعلول الناتج نبيحه ونكون (هيدروسيانيد البوتاسيوم)  
 ثم نجففه جيداً في ابريقه في حرارة وسطح في اناء محكم

⑥ \* تحضير السيانيد (cn) \*  
 $Al(CN)_3$

اخذنا 8 غم هيدروسيانيد البوتاسيوم وعلفناه جيداً ثم ملأنا  
 3 غم كبريتات البوتاسيوم جيداً ثم وضعنا الخليطين على بعض في طبق  
 معقنة وعلفناهم جيداً ثم نضعهم في النار في اسود الخليط ثم  
 يبرد في الهواء  
 وبعد ذلك نضعهم في اناء الذي في الماء وكان رزته (1.5 ملغم)  
 واطنا الجريئة بعد حوالي 30 ثن شنج و بعد بعض الايام  
 هذا الارزب

⑦ \* ازيد ايصوديوم \*  
 $Na_2O_2$

أزيد هوديوم من ايد 4 غم في 2 ملل من الماء ابيض ابيض  
 بالتحقق و بعد 25 دقيقة ونضعه في

(30)

① السموم المعدنية  
نترات الكوبالت  
Cobalt nitrate

المخبرية المأثقة  
 $Co(NO_3)_2$  في محلات السموم  
لجوارك عند تدبير بالأسبوع

②  
هذا نترات كبريتات مقدار ملعقة صغيرة ووضعا مع ماء مقدار في ملعقة كبيرة  
كلما الوزن 25 ملل ثم يضاف إلى

③  
سموم نترات الهيدروجين  $H_2(NO_3)_2$  يوزن نصفاً تدبير بالأسبوع يومين محلات السموم  
هذا نترات زئبق مقدار (1/2) ملعقة صغيرة مع ملعقة كبيرة ماء  
ثم يخلط في الحوض ويدر 33 دقيقة ماء الأرض

④ غاز الكلور  
كلورين ثنائي أكسيد 2 + 1 كبريتيد وكتريين  
 $KClO_3$   
الهيدروكلوريك ثم الكبريتات وهو غاز نفاذ وسموم وهو غاز نفاذ وسموم

⑤ ساليك الهيدروجين  $H_2CN$   
ساليك 15  $Co$  + كبريتات  $H_2SO_4$  30  $Co$

⑥ مخازن ساليك  
هذه ساليك الزئبق أو ساليك الألوم ثم يضاف إلى  
 $HCl$  هيدروكلوريك الكبريتات لست محلوله ولكن ساليك